

(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum
16. August 2001 (16.08.2001)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 01/58570 A1

(51) Internationale Patentklassifikation⁷: **B01D 53/86**,
B01J 23/78

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP01/01307

(22) Internationales Anmeldedatum:
7. Februar 2001 (07.02.2001)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:
100 06 103.6 11. Februar 2000 (11.02.2000) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von
US): **KRUPP UHDE GMBH** [DE/DE]; Friedrich-Uhde-
Strasse 15, 44141 Dortmund (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): **SCHWEFER, Mein-
hard** [DE/DE]; Frensdorffstrasse 8, 44141 Dortmund
(DE).

(74) Anwalt: **ACKERMANN, Joachim**; Postfach 11 13 26,
60048 Frankfurt (DE).

(81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT,
AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CR, CU,
CZ, DE, DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM,
HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK,
LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX,
MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL,
TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.

(84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH,
GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW),
eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ,
TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK,
ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR),
OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML,
MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

— mit internationalem Recherchenbericht

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes, und der anderen
Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on
Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe
der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: CATALYST FOR DECOMPOSING N₂O, ITS USE AND METHOD FOR THE PRODUCTION THEREOF

(54) Bezeichnung: KATALYSATOR ZUM ABBAU VON N₂O, DESSEN VERWENDUNG SOWIE VERFAHREN ZU SEINER
HERSTELLUNG

(57) Abstract: The invention relates to a method for decomposing N₂O during the production of nitric acid by bringing the waste gas, which contains N₂O and which is exiting the absorption column, into contact with a catalyst containing at least one oxidic cobalt compound and at least one oxidic magnesium compound. The waste gas is brought into contact with the catalyst under conditions that permit N₂O to be converted into gaseous nitrogen and oxygen. The content of oxidic cobalt compounds ranges from 0.1 to 50 wt. %, and the content of oxidic magnesium compounds range from 50 to 99.9 wt. % each with regard to the total mass of the catalyst. At least 30 % of the cobalt atoms in the catalyst are provided in a trivalent state. The production of the catalyst includes a dry mixing of the oxidic cobalt compounds and the oxidic magnesium compounds or corresponding precursors, which are transformed into oxidic compounds by annealing, and involves a compacting of the mixture while eliminating water until the resulting catalyst has the desired bulk density.

(57) Zusammenfassung: Beschrieben wird ein Verfahren zum Abbau von N₂O bei der Salpetersäureproduktion durch Kontaktieren des den Absorptionsturm verlassenden N₂O-haltigen Abgases mit einem Katalysator, der mindestens eine oxidische Kobaltverbindung und mindestens eine oxidische Magnesiumverbindung enthält unter solchen Bedingungen, die eine Umwandlung von N₂O zu gasförmigen Stickstoff und Sauerstoff erlauben. Der Gehalt an oxidischen Kobaltverbindungen liegt im Bereich von 0,1 bis 50 Gew.% und der Gehalt an oxidischen Magnesiumverbindungen im Bereich von 50 bis 99,9 Gew.% jeweils bezogen auf die Gesamtmasse des Katalysators. Die Kobaltatome im Katalysator liegen zu mindestens 30 % in dreiwertigem Zustand vor. Die Herstellung des Katalysators beinhaltet ein trockenes Vermengen der oxidischen Kobaltverbindungen und der oxidischen Magnesiumverbindungen oder entsprechender Precursoren, die durch Temperung in die oxidischen Verbindungen übergehen, und ein Verdichten des Gemenges unter Ausschluss von Wasser, so dass der resultierende Katalysator die gewünschte Raumdichte aufweist.

WO 01/58570 A1

Beschreibung

5

Katalysator zum Abbau von N_2O , dessen Verwendung sowie Verfahren zu seiner Herstellung

Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zum Abbau von N_2O bei der Salpetersäureproduktion, einen Katalysator zum Abbau von N_2O sowie dessen Herstellung.

Bei der Ammoniakoxidation im Verlaufe der Salpetersäureproduktion entsteht neben dem gewünschten Stickstoffmonoxid NO auch das unerwünschte Lachgas N_2O . Dieses trägt in nicht unerheblichem Maße zum Abbau von stratosphärischem Ozon und zum Treibhauseffekt bei. Nach Reduzierung der Lachgasemissionen der Adipinsäureindustrie stellt die Salpetersäureproduktion die größte Quelle industrieller Lachgasemissionen dar. Es besteht daher aus Gründen des Umweltschutzes ein dringender Bedarf an technischen Lösungen, die Lachgasemissionen bei der Salpetersäureproduktion zu reduzieren. Eine Übersicht über den Ablauf der Salpetersäureproduktion und deren verschiedene Verfahrensvarianten ist in Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry; Vol. A 17, VCH Weinheim (1991) gegeben.

Eine aussichtsreiche Möglichkeit zur Entfernung von N_2O aus industriellen Abgasen besteht in der Zersetzung von N_2O in die Elemente Stickstoff und Sauerstoff mit Hilfe eines geeigneten Katalysators.

Zur Beseitigung von N_2O bei der HNO_3 -Produktion existieren zahlreiche Vorschläge, welche zumeist auf einen katalytischen Abbau des N_2O zwischen den Pt-Netzen und den ersten Wärmetauschern basieren.

So beschreibt US-A-4,973,457 ein Verfahren zur Beseitigung von Distickstoffoxid, welches während der NH_3 -Verbrennung gebildet wird, durch Retention der Gase für 0,1 bis 3 Sekunden bevor diese abgekühlt werden. Nach dem hier beschriebenen Verfahren soll bis zu 90% N_2O in N_2 und O_2 zersetzt werden. Alternativ wird angegeben, daß die Gase zur selektiven Zersetzung und zur Verminderung der Retentionszeit auch mit einem Metall- oder Metalloxidkatalysator zusammengebracht werden können.

DE-A-19 805 202 offenbart ein Verfahren zur Herstellung von Salpetersäure, bei dem zur Vermeidung der Freisetzung von Lachgas die Reaktionsgase stromabwärts des Platinnetzes vor der Kühlung über einen temperaturstabilen Katalysator für die Umwandlung des in den Reaktionsgasen enthaltenen N_2O geführt werden. Der Katalysator wird hierbei einer extremen Wärmebelastung von 800 bis 1000°C, wie sie unmittelbar nach dem Austritt der Reaktionsgase aus dem Katalysatornetz vorherrscht, ausgesetzt. Als Katalysatoren werden vorzugsweise Edelmetalle oder Keramik eingesetzt.

In DE-A-19819882 wird ebenfalls ein Verfahren zur katalytischen Zersetzung von N_2O beschrieben, bei dem die Reaktionsgase der Ammoniakverbrennung vor Abkühlung, d.h. vor Kontakt mit einem Wärmetauscher über einen Katalysator geleitet werden, der vorzugsweise aus 8 Gew.% CuO , 30 Gew.% ZnO und 62 Gew.% Al_2O_3 besteht. Die Verweilzeit zur N_2O -Zersetzung ist vorzugsweise <0,1 Sekunden.

US-A-5,478,549 beansprucht ein Verfahren zur Herstellung von NO durch Oxidation von Ammoniak an Katalysatoren von Platingruppenmetallen, bei dem das unerwünscht entstehende N_2O zusammen mit dem Reaktionsgas zunächst über ein Fängersystem zur Rückgewinnung von flüchtigen Platingruppenmetallen geführt wird, und dann zur Zersetzung des N_2O über ein Katalysatorbett aus Zirkoniumoxid geleitet wird. Die Temperatur des Bettes soll $\geq 600^\circ\text{C}$ betragen.

Eine Anordnung direkt hinter den Pt-Netzen erscheint deshalb als besonders erstrebenswert, da nur die den Pt-Netzen nachgeschaltete Schüttung von Raschigringen gegen eine entsprechende Katalysatorschüttung ausgetauscht
5 oder eine einfache Vorrichtung zur Aufnahme des Katalysators unterhalb der Netze installiert werden müßte. Von Nachteil sind allerdings die extremen Bedingungen. Bei Temperaturen um 900°C, Wassergehalten im Bereich von 17% und NO-Gehalten von 10% werden nicht nur hohe Anforderungen an die Aktivität und Selektivität des Katalysators gestellt, sondern auch an dessen
10 mechanische und thermische Beständigkeit. Ferner kann sich der Pt-Abbrand der Pt-Netze auf der Katalysatorschüttung niederschlagen und zu einer verminderten Selektivität des N₂O-Abbaus führen, in dem auch das gewünschte Oxidationsprodukt NO zersetzt wird (Boudart et al., Journal of Catalysis 39, (1975), 383-394).

15 Bei einer Anordnung entsprechender Katalysatoren im Restgas, welches den Absorptionsturm mit einer Temperatur von 20-30°C verläßt, ist der Wassergehalt je nach Verfahrensvariante auf ca. 0,2 - 2 % begrenzt, der NO_x-Gehalt beträgt ca. 200 - 1000 ppm. Die maximale Temperatur zum Betrieb
20 dieses Katalysators ist durch die jeweilige Eingangstemperatur der Restgasturbine vorgegeben, was die Auswahl geeigneter Katalysatoren einschränkt.

Unter den zahlreichen Katalysatoren, deren prinzipielle Eignung zur Zersetzung
25 und Reduktion von Lachgas nachgewiesen wurde (Kapteijn et al.; Appl. Cat. B: Environmental 9 (1996), 25-64), sind u.a. Übergangsmetall-beladene Zeolith-Katalysatoren zu nennen (US-A-5, 171, 553), deren potentielle Anwendbarkeit zur N₂O-Minderung bei der Salpetersäureproduktion auch von Kapteijn erwähnt wird.

Im Falle von eisenhaltigen Zeolithen, z.B. Fe-ZSM-5, wird deren Aktivität zum Abbau von N_2O in Gegenwart entsprechender Mengen NO erhöht, was auf eine Reaktion unter Bildung von NO_2 gemäß $NO + N_2O \rightarrow N_2 + NO_2$ zurückgeführt wird, welche von Fe-ZSM-5 katalysiert wird (Kapteijn et al.,
5 Journal of Catalysis 167 (1997), 256-265).

Entsprechend dieser Vorstellung wird auf den möglichen Einsatz dieser Katalysatoren zur Beseitigung von N_2O aus dem Restgas einer Salpetersäureproduktion hingewiesen, welches zu in etwa gleichen Teilen NO
10 und N_2O enthält. Der praktische Einsatz derartiger eisenhaltiger und kupferhaltiger Zeolithe dürfte allerdings problematisch sein, da hier ausdrücklich auf deren Desaktivierung unter hydrothermalen Bedingungen hingewiesen wird.

15 Eisenhaltige Zeolithe basierend auf Ferrierit zur Reduktion von N_2O -haltigen Gasen sind auch Gegenstand von WO 99/34901. Die hier eingesetzten Katalysatoren enthalten 80-90% Ferrierit sowie weitere bindende Anteile. Der Wasseranteil der zu reduzierenden Gase liegt im Bereich von 0,5 bis 5 Vol%. Bei einem Vergleich verschiedener Zeolith-Typen wurden mit Zeolithen vom
20 FER (Ferrierit)-Typ beim Abbau von N_2O die besten Ergebnisse erzielt (77% N_2O -Abbau bei 400°C in Gegenwart von 1000 ppm NO und 3% H_2O).

Die Gegenwart von NO_x beschleunigt hierbei den N_2O -Abbau, so daß ein solcher Katalysator zur Erzielung hoher Abbauraten an N_2O zweckmäßiger-
25 weise im Restgas der Salpetersäureproduktion vor einer etwaigen DeNOx-Stufe, welche den NO_x -Gehalt des Abgases reduziert, angeordnet wird. DeNOx-Stufen in Salpetersäureanlagen aber werden bevorzugt nach dem SCR-Verfahren (Selective Catalytic Reduktion) mit entsprechenden Katalysatoren und NH_3 als Reduktionsmittel bei Temperaturen von im Bereich
30 von 250 bis 350°C betrieben. Das Vorschalten eines Katalysators zum N_2O -Abbau, welcher bei einer Temperatur von ca. 400°C arbeitet, ist damit aber aus

ökonomischer Sicht wenig sinnvoll, da das Abgas, welches beim Verlassen der Absorbers eine Temperatur von ca. 30°C aufweist zunächst auf ca. 400°C aufgeheizt und anschließend auf ca. 300°C abgekühlt werden müßte.

- 5 Katalysatoren zum Abbau von N_2O , welche keiner Aktivierung durch NO bedürfen, erscheinen deshalb zum Einsatz im Abgas der Salpetersäureproduktion als bevorzugt.

Derartige Materialien sind beispielsweise binäre Oxide wie Co_3O_4 oder NiO ,
10 deren hohe Aktivität zur N_2O -Zersetzung von Saito et al. in Actes du 2ième Congrès International sur la Catalyse, Technip, Paris 1961, 1937-1953 herausgestellt wird.

Danach wird ein vollständiger N_2O -Abbau über Co_3O_4 schon bei ca. 360°C er-
15 reicht. Von Nachteil ist jedoch der hohe Preis dieser Materialien.

In Actes du 2ième Congrès International sur la Catalyse, Technip, Paris 1961, 1937-1953 sind weitere binäre Oxide, wie z.B. Al_2O_3 oder MgO und deren Eignung zur Zersetzung von N_2O beschrieben.

20

Diese im Vergleich zu Co_3O_4 kostengünstigen Oxide besitzen jedoch nur eine schlechte Aktivität zur N_2O Zersetzung. So wird ein vollständiger N_2O -Abbau über MgO erst bei ca. 730°C erreicht.

- 25 Auch das Einbringen spezieller Co-Verbindungen in entsprechende, kostengünstige Matrices bzw. die Trägerung auf verschiedenen Supportmaterialien ist in der Literatur beschrieben. Die erreichten Aktiväten sind jedoch deutlich niedriger als die der reinen Co-Komponenten.

- 30 So steigt beim Einbringen des in Adv. Sci. Technol. (Faenza, Italy) (1999) 16, 585-592 beschriebenen $LaCoO_3$ in eine keramische Matrix (mit 30%

Gewichtsanteil an LaCoO_3) die für einen vollständigen Abbau von N_2O notwendige Temperatur von 420°C auf ca. 650°C .

DE-A-19700490 beansprucht einen Katalysator zur Zersetzung von Lachgas, der aus einem Gemisch von Co_3O_4 und $\text{La}_{1-x}\text{Cu}_x\text{CoO}_{3-\delta}$ besteht und mit dem in reiner Form ein vollständiger N_2O -Abbau (ausgehend von 2000 ppm N_2O in synthetischer Luft) bereits bei ca. 300°C erreicht wird. Das Einbringen dieser Aktivkomponente in eine nicht näher benannte keramische Matrix mit 25%igen Massenanteil der Aktivkomponente verschiebt jedoch die Umsatztemperatur für den vollständigen N_2O -Abbau auf ca. 600°C .

Ein Verfahren zur Zersetzung von Stickoxiden basierend auf Katalysatoren, welche Mischoxide aus MgO und CoO , d.h. feste Lösungen von CoO in MgO (z.B. mit einem stöchiometrischen Verhältnis von $\text{CoO}/5\text{MgO}$) enthalten oder die CoO aufgebracht auf einen Träger aus MgO (z.B. $\text{MgO} + 10\% \text{CoO}$) enthalten, wird in US-A-5,705,136 beschrieben. Durch die Art der Herstellung werden die Kobaltatome hier so auf dem MgO Träger fixiert bzw. in diesen incorporiert, das Kobalt hier nahezu ausschließlich in zweiwertigem Zustand vorliegt, was in US-A-5,705,136 und in Appl. Catal. B: Environmental 13 (1997) 69-79 ausdrücklich erwähnt und belegt wird. Der bevorzugte Einsatzbereich dieser Katalysatoren liegt zwischen 500 und 700°C .

Im Hinblick auf den bekannten Stand der Technik ergibt sich somit die Aufgabe, für die HNO_3 -Produktion ein Verfahren zur N_2O -Minderung zur Verfügung zu stellen, daß einen hohen Abbau an N_2O bei niedrigen Temperaturen ermöglicht und ohne verfahrenstechnische Nachteile für den HNO_3 -Prozeß in diesen integriert werden kann. Dies gilt nicht nur für den notwendigen apparativen Aufwand, der mit der Installation eines solchen N_2O -Minderungsverfahrens verbunden ist, sondern insbesondere auch für etwaige Beeinträchtigungen der HNO_3 -Produktion, sei es im Volllastbetrieb oder beim Anfahren oder Abfahren der Produktion.

Diese Aufgabe wird gelöst durch die vorliegende Erfindung und betrifft ein Verfahren zum Abbau von N_2O bei der Salpetersäureproduktion durch Kontaktieren des den Absorbtionsturm verlassenden N_2O -haltigen Abgases mit
5 einem Katalysator, der mindestens eine oxidische Kobaltverbindung und mindestens eine oxidische Magnesiumverbindung enthält unter solchen Bedingungen, die eine Umwandlung von N_2O zu gasförmigen Stickstoff und Sauerstoff erlauben, wobei der Gehalt an oxidischen Kobaltverbindungen im Bereich von 0,1 bis 50 Gew.%, und der Gehalt an oxidischen
10 Magnesiumverbindungen im Bereich von 50 bis 99,9 Gew.%, jeweils bezogen auf die Gesamtmasse des Katalysators, liegt.

Weiterhin betrifft die vorliegende Erfindung einen Katalysator zum Abbau von N_2O , enthaltend mindestens eine oxidische Magnesiumverbindung und
15 mindestens eine oxidische Kobaltverbindung. Der Gehalt an oxidischen Kobaltverbindungen liegt im Bereich von 0,1 bis 50 Gew.%, vorzugsweise 5 bis 35 Gew.%, und der Gehalt an oxidischen Magnesiumverbindungen im Bereich von 50 bis 99,9 Gew.%, vorzugsweise 65 bis 95 Gew.%, jeweils bezogen auf die Gesamtmasse des Katalysators. Der Katalysator besitzt vorzugsweise eine
20 Raumdichte im Bereich von 0,5 bis 2,5 g/cm³ bezogen auf den einzelnen Katalysatorkörper.

Bei dem erfindungsgemäßen Katalysator handelt es sich um einen Vollkatalysator („bulk catalyst“).
25

Der erfindungsgemäße Katalysator enthält Kobaltverbindungen bei denen mindestens 30 %, vorzugsweise mehr als 50 % der Co-Atome in chemisch III-wertigem Zustand vorliegen. Die und oxidischen Verbindungen von Kobalt und Magnesium liegen dabei weitestgehend in getrennten Phasen vor, was durch
30 entsprechende Röntgenbeugungsexperimente (XRD) nachweisbar ist. Der

Oxidationszustand des Kobalt kann mit Hilfe von Photoelektronenspektroskopie (XPS) erkannt werden.

Vorzugsweise besitzt die oxidische Kobaltverbindung oder bei Vorliegen
5 mehrerer oxischer Kobaltverbindungen mindestens eine von diesen Perowskit-
oder Spinellstruktur. Beispiele für erfindungsgemäß verwendbare
Kobaltverbindungen sind Co_3O_4 oder LaCoO_3 . Auch die Verwendung
entsprechend dotierter Verbindungen wie z.B. $\text{Cu}_x\text{Co}_{3-x}\text{O}_4$ oder $\text{La}_{1-x}\text{Sr}_x\text{CoO}_3$ ist
im Sinne der Erfindung. Als Magnesiumverbindung wird vorzugsweise MgO
10 verwendet.

Die wesentlichen Katalysatorkomponenten, d.h. die oxidischen Verbindungen
von Magnesium und von III-wertigem Kobalt sollten eine möglichst hohe
spezifische Oberfläche aufweisen, um eine möglichst hohe Aktivität des
15 Katalysators zu erreichen. Die spezifische Oberfläche der oxidischen
Kobaltverbindungen liegt dabei je nach Art und Herstellung typischerweise im
Bereich von 3 bis 30 m^2/g , die der oxidischen Mg-Verbindung im Bereich von
20 bis 200 m^2/g . Die spezifische Oberfläche des fertigen Katalysators liegt
vorzugsweise im Bereich von 5 bis 150 m^2/g .

20

Als zylindrischer Formkörper vorliegend besitzt der Katalysator vorzugsweise
eine radiale Druckfestigkeit im Bereich von 0,5 bis 10 MPa.

Die erfindungsgemäßen Komposit-Katalysatoren zeichnen sich durch eine
25 herausragende Aktivität zur Zersetzung von N_2O , die sogar größer als die
Aktivität der reinen Kobalt-Verbindung ist, aus. Dies wird in Abbildung 1
verdeutlicht.

Aufgetragen ist T_{90} , d.h. die für einen 90%igen Abbau von N_2O notwendige
30 Temperatur, sowie die Anspringtemperatur (T_A) des N_2O -Abbaus gegen den
auf das Katalysatorgewicht bezogenen Gehalt an Co_3O_4 . Zum Vergleich sind

die entsprechenden Werte für den N_2O -Abbau über reinem Co_3O_4 und reinem MgO mit aufgeführt (Actes du 2ième Congrès International sur la Catalyse, Technip, Paris 1961, 1937-1953).

- 5 Die genauen Herstellungs- und Meßbedingungen sind dem aufgeführten Beispiel zu entnehmen.

Wie deutlich zu erkennen, besteht für oxidische Verbindungen von III-wertigen Kobalt und MgO ein synergetischer Effekt bezüglich der N_2O -Zersetzung. Statt
10 des erwarteten proportionalen, d.h. linearen Verlaufs der Kurven (gestrichelte Linien) von $T_{90} = 715^\circ\text{C}$ für reines MgO (entsprechend 0 Vol.% Co_3O_4) hin zu $T_{90} = 350^\circ\text{C}$ für reines Co_3O_4 , bzw. von $T_A = 605^\circ\text{C}$ für reines MgO hin zu $T_A = 280^\circ\text{C}$ für reines Co_3O_4 , beträgt der T_{90} -Wert des erfindungsgemäßen Katalysators bei 30 % Co_3O_4 nur 355°C , die Anspringtemperatur des
15 erfindungsgemäßen Katalysators ist mit $T_A = 185^\circ\text{C}$ sogar deutlich niedriger, als die des reinen Co_3O_4 .

Ein solcher Effekt wird nicht für feste Lösungen von von II-wertigem Kobaltoxid (CoO) in MgO beobachtet, ebenso nicht bei Verwendung von MgO als
20 Trägermaterial. Die für den N_2O Abbau benötigten Temperaturen sind deutlich höher als im Fall der erfindungsgemäßen Komposit-Katalysatoren.

Diese hohe Aktivität des Katalysators, die einen N_2O -Abbau von $> 80\%$ ermöglicht, und seine minimierte Wasserempfindlichkeit erlaubt dessen
25 bevorzugten Einsatz zur Beseitigung von Lachgas aus dem Abgas der HNO_3 -Produktion. Der Einsatz des erfindungsgemäßen Katalysators ist aber nicht auf die Salpetersäureproduktion beschränkt. Der Katalysator läßt sich überall dort einsetzen, wo der Abbau von Lachgas bei relativ niedrigen Temperaturen aus Ab- oder Prozeßgasen erwünscht ist. Die erfindungsgemäßen Katalysatoren
30 lassen sich beispielsweise auch hinter Gasturbinen einsetzen.

Abbildung 2 veranschaulicht eine besonders vorteilhafte Anordnung beim Abbau von Lachgas in der Salpetersäureproduktion, die deshalb besonders vorteilhaft ist, da das N_2O -haltige Gas bei Drücken von 4 bis 12 bara über den Katalysator geleitet wird, was die benötigte Menge an Katalysator reduziert, und zum andern die zum Einstellen der gewünschten Betriebstemperatur im Reaktor benötigte Wärmeenergie in der anschließenden Expansionsturbine zurückgewonnen werden kann.

Das den Absorptionsturm (30) der HNO_3 -Produktion verlassende Abgas wird über den erfindungsgemäßen Katalysator geleitet, welcher in einem Reaktor (DeN_2O -Reaktor) (70) in Prozeßrichtung vor der Expansionsturbine (80) angeordnet ist, insbesondere vor der Expansionsturbine (80) und hinter einer DeNO_x -Stufe (50).

Ist im Abgasstrom bereits eine DeNO_x -Stufe zur Minderung des NO_x -Gehaltes installiert, ist der erfindungsgemäße Katalysator dieser Stufe nachzuschalten, da die Anwesenheit von NO_x eine inhibierende Wirkung auf den N_2O -Abbau über eben diesem Katalysator hat. Da die DeNO_x -Stufe, welche üblicherweise nach dem SCR-Verfahren (Selective Catalytic Reduction) mit NH_3 als Reduktionsmittel bei Temperaturen zwischen 200 und 350 °C betrieben wird, bei niedrigeren Temperaturen arbeitet als zur Beseitigung von N_2O benötigt, ermöglicht die Nachschaltung des Reaktors zur N_2O -Beseitigung ein vom Austritt aus dem Absorber bis zum Eintritt in die Expansionsturbine ansteigendes Temperaturniveau des Abgasstromes. Dies ist aus verfahrenstechnischer Sicht besonders vorteilhaft.

Das Überleiten des N_2O -haltigen Abgasstromes über den Katalysator erfolgt üblicherweise bei Temperaturen im Bereich von 250 bis 650°C, vorzugsweise im Bereich von 300 bis 600°C.

Die Temperatur des Katalysatorbettes ist dabei, sofern sie nicht durch den Gesamtprozeß, bspw. durch den Betrieb der nachgeschalteten Restgasturbine vorgegebenen ist, so gewählt, daß ein mindestens 80%iger, vorzugsweise ein mindestens 90%iger, besonders bevorzugt ein mehr als 95%iger Abbau des
5 N_2O zu N_2 und O_2 erreicht wird.

Die hierzu notwendige Temperatur richtet sich dabei zum einen nach der Zusammensetzung des Abgases, welche je nach Verfahrensvariante der HNO_3 -Produktion variieren kann. So haben beispielsweise im Gasstrom
10 enthaltene H_2O -, NO_x - oder O_2 -Moleküle eine inhibierende Wirkung auf die N_2O -Zersetzung an kobalthaltigen Katalysatoren. Bei hohen Anteilen an diesen Stoffen ist die Temperatur entsprechend anzuheben.

Zum anderen ist die zum N_2O -Abbau benötigte Temperatur abhängig von der
15 gewählten Verweilzeit bzw. Raumgeschwindigkeit, d.h. von dem, pro Zeiteinheit und pro Volumeneinheit Katalysator, über diesen geführten Volumenstrom des N_2O enthaltenden Gases. Wie dem Fachmann bekannt, bedingt eine Erhöhung der Katalysatorbelastung bei angestrebt konstanten N_2O -Abbau eine entsprechende Erhöhung der Temperatur. Eine Erhöhung des
20 Druckes, welcher im Bereich von 4 bis 12 bara liegt, verlängert bei gleichbleibendem Katalysatorvolumen die Verweilzeit im Katalysatorbett. Bevorzugte Raumgeschwindigkeiten liegen im Bereich von 2.000 bis 200.000 h^{-1} , insbesondere im Bereich von 5.000 bis 100.000 h^{-1} .

25 Zum Einstellen der Betriebstemperatur des DeN_2O -Reaktors wird erfindungsgemäß die Reaktionswärme der NH_3 -Oxidation genutzt und zwar durch Wärmetausch des in den DeN_2O -Reaktor eintretenden Abgasstroms mit den heißen Prozeßgasen der NH_3 -Oxidation, wie in Abbildung 2 verdeutlicht wird. Dies ist von besonderem Vorteil, da so zum Betrieb des DeN_2O -Reaktors keine
30 zusätzliche Wärme, sei es in Form von Dampf oder elektrischer Heizleistung in den HNO_3 -Prozeß importiert werden muß.

Auch beim Anfahren und Abfahren der HNO_3 -Produktion zeigen sich die Vorteile des erfindungsgemäßen Katalysators .

- 5 Seine minimierte Wasserempfindlichkeit ermöglicht nicht nur den langzeitstabilen Abbau von N_2O auch aus H_2O -haltigen Abgasen bei Betriebstemperatur, d.h. bei Temperaturen zwischen $250\text{-}650^\circ\text{C}$, sondern gestattet es außerdem den Katalysator auch bei niedrigen Temperaturen, weit unterhalb der Betriebstemperaturen mit wasserhaltigem Abgas zu
10 beaufschlagen, wie dies beim An- und Abfahren der HNO_3 -Produktion der Fall ist, ohne das dieser hierdurch deaktiviert.

- Hierbei wird der Betriebsdruck der Anlage langsam aufgebaut bzw. abgebaut, ohne daß jedoch Ammoniak eingespeist und oxidiert wird. Es fehlt folglich die
15 Reaktionswärme zur Beheizung des DeN_2O -Reaktors.

- Das erfindungsgemäße Verfahren ermöglicht somit eine effiziente N_2O -Minderung in der HNO_3 -Produktion, ohne daß besondere, durch die N_2O -Minderung bedingte Vorkehrungen oder Maßnahmen, wie z.B das Vorheizen
20 auf Betriebstemperatur oder das Spülen mit trockener Luft beim Anfahren oder Abfahren der Produktion zu treffen sind.

- Die vorliegende Erfindung betrifft weiterhin ein Verfahren zur Herstellung des vorstehend beschriebenen Katalysators der mindestens eine oxidische
25 Kobaltverbindung und mindestens eine oxidische Magnesiumverbindung enthält, zum Abbau von N_2O in N_2O -haltigen Gasen, dadurch gekennzeichnet daß die Herstellung des Katalysators ein trockenes Vermengen der oxidischen Kobaltverbindung und der oxidischen Magnesiumverbindung oder ent-
sprechender Precusoren, die durch Temperung in die oxidischen Verbindungen
30 übergehen, und ein Verdichten des rieselfähigen Gemenges unter Ausschluß von Wasser einschließt, so daß der resultierende Katalysator die gewünschte

Raumdichte, vorzugsweise eine Raumdichte im Bereich von 0,5 bis 2,5 g/cm³, insbesondere 1 bis 2 g/cm³, bezogen auf den einzelnen Katalysatorkörper, aufweist.

- 5 Die erfindungsgemäße Art der Herstellung der Katalysatoren im großtechnischen Maßstab, insbesondere das Vermengen der Komponenten sowie das Verdichten bzw. die Formgebung des Gemenges, gewährleistet dabei die dauerhafte Aktivität zur N₂O-Zersetzung auch im wasserhaltigem Abgas der Salpetersäureproduktion, was insbesondere beim Anfahren und
10 Abfahren der Produktion von Bedeutung ist.

- Zur Herstellung des erfindungsgemäßen Katalysators werden Kobaltverbindungen eingesetzt, bei denen mindestens 30 %, vorzugsweise mehr als 50 % der Co-Atome in chemisch III-wertigem Zustand vorliegen oder aber
15 solche Verbindungen, die im Zuge der Herstellung und/oder des Einsatzes des Katalysators, z.B. durch Temperung in sauerstoffhaltiger Atmosphäre, in Kobaltverbindungen übergehen, die dann einen eben solchen Anteil an III-wertigem Kobalt aufweisen.

- 20 Die Herstellung der Co-und Mg-Komponente erfolgt durch spezielle Darstellungsverfahren, die dem Fachmann bekannt sind (vgl. etwa G. Ertl, H. Knözinger J. Weitkamp: Handbook of Heterogeneous Catalysis, Vol. 1, Chap. 2, VCH Weinheim (1997)). Dies sind typischerweise Fällungsmethoden ausgehend von Co- oder Mg-Ionen enthaltenden Salzlösungen, aus welchem
25 eine Fällung durch Zugabe basischer Fällungsreagenzien erfolgt. Aber auch die Herstellung über Festkörperreaktion oder die einfache Zersetzung entsprechender Precusoren ist im Sinne der Erfindung, ebenso eine Herstellung über Flammenhydrolyse bzw. -pyrolyse.

- 30 Auch müssen zur Herstellung der Katalysatoren die Ausgangskomponenten nicht in oxidischer Form verarbeitet werden. So können auch entsprechende

Precusoren von, wie z.B. Carbonate, Hydroxide, Oxidhydrate, Nitrate oder Acetate von Mg oder Co direkt verarbeitet werden. Die hergestellten Formkörper werden dann in einem abschließenden Tempersschritt, bei Temperaturen im Bereich von 200 bis 700°C, vorzugsweise 400 bis 600°C, getempert und so in den oxidischen Zustand überführt.

Zur Erzielung der beschriebenen Eigenschaften ist bei der Herstellung des Katalysators in jedem Fall darauf zu achten, daß die Komponenten des erfindungsgemäßen Katalysators, d.h. die oxidische Kobaltverbindung einerseits und die oxidische Magnesiumverbindung andererseits getrennt voneinander in verschiedenen chemischen Verbindungen, d.h. Phasen vorliegen. Zur Zersetzung des N₂O müssen die im Komposit enthaltenen Phasen dem N₂O enthaltenden Gasraum zugewandt und zugänglich sein. Die eine Phase darf dabei die andere nicht verdecken oder blockieren, wie dies der Fall ist, wenn eine Aktivkomponente auf einen Träger z.B. von MgO beispielsweise durch Fällung oder Tränkung aufgebracht wird oder durch Einkneten in einen Träger eingebettet würde. Bei dem erfindungsgemäßen Katalysator handelt es sich um einen Vollkatalysator. Die Beteiligung beider Aktivkomponenten (oxidische Cobaltverbindung und oxidische Magnesiumverbindung) ist wesentlich für die Wirksamkeit des Katalysators.

Zur Entfaltung der synergetischen Wirkung der beiden Katalysator-komponenten und zur Minimierung der Wasserempfindlichkeit der Katalysatoren hat sich die erfindungsgemäße technische Herstellung des Katalysators als besonders vorteilhaft erwiesen.

Dies gilt insbesondere bei Verwendung von MgO als oxidischer Magnesiumverbindung. MgO besitzt, vor allem bei hoher spezifischer Oberfläche, wie sie zu katalytischen Zwecken bevorzugt ist, eine ausgeprägte Neigung zur Hydratation. Die Reaktion von MgO mit H₂O, welche gemäß $\text{MgO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$ auf der MgO-Oberfläche stattfindet, ist nämlich mit einer

Volumenzunahme verbunden, die ihrerseits zu einer Blockierung der Katalysatorporen, d.h. Minderung der katalytischen Aktivität bis hin zum mechanischen Zerfall der Katalysatorkörper führen kann. Die Kondensation von Wasser auf der Katalysatoroberfläche, welche in Abhängigkeit der Porosität und Porengrößenverteilung des Katalysators in Folge von Kapillarkondensation schon bei Temperaturen weit oberhalb des Taupunktes der freien Gasphase erfolgen kann, verstärkt diesen Effekt.

Dies ist insbesondere dann der Fall, wenn bei der Herstellung des Katalysators, d.h. beim Vermengen der oxidischen Kobalt-Verbindung und MgO und der anschließenden Verdichtung und Formgebung mit Zusatz von Wasser gearbeitet wurde. In diesem Fall wird das Magnesiumoxid bei der Verarbeitung teilweise gelöst und belegt in feiner Verteilung die Oberfläche der Kobaltkomponente. Die Hydratation dieses dispergierten MgO, welche im Vergleich zum kristallinen, d.h. in einem größeren Atomverband eingebundenen MgO wesentlich erleichtert ist, blockiert die Zugänglichkeit der Co-Komponente und führt daher zu einer erhöhten Wasserempfindlichkeit des Katalysators.

Auf diese Weise hergestellte Katalysatoren bedürfen besonderer Vorsicht und Vorkehrungen bei Anwendung in wasserhaltigen Abgasen.

Eine Herstellung über klassische keramische Aufbereitungs- und Formgebungsverfahren, welche üblicherweise ein Vermischen der Komponenten unter Wasserzusatz und eine anschließende wäßrige Plastifizierung und Formgebung durch Extrusion einschließt und gerade bei der großtechnischen Herstellung von Katalysatoren zur Abgasreinigung breiteste Anwendung findet, führt daher zu Katalysatoren die nur bedingt geeignet sind zum Einsatz bei der Salpetersäureproduktion.

Zur erfindungsgemäßen, insbesondere zur großtechnischen Herstellung des Katalysators werden deshalb die oxidischen Verbindungen von Kobalt und Magnesium in Pulverform trocken vermengt. Die anschließende Verdichtung des Gemenges und Formgebung zu Formkörpern gewünschter Geometrie
5 erfolgt ebenfalls unter Wasserausschluß.

Das Vermengen sowie das Verdichten bzw. die Formgebung des Gemenges erfolgt üblicherweise unter Zusatz entsprechender Hilfsstoffe, beispielsweise Bindern oder Presshilfsmitteln, die dem Fachmann bekannt sind und die bei
10 einer thermischen Belastung des Katalysators, bspw. beim Abbrand der zugesetzten Hilfsstoffe oder beim Einsatz des Katalysators, kein Wasser oder nur soviel Wasser freisetzen, daß hierbei keine Kondensation dieses Wassers im Katalysator stattfindet, wie z.B. Graphit oder Talkum.

15 Die mit dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten Katalysatoren besitzen üblicherweise ein Porenvolumen im Bereich von 0,1 bis 0,8 ml/g, vorzugsweise 0,2 bis 0,65 ml/g.

Als Formkörper sind alle Arten üblicher Katalysatorgeometrien denkbar,
20 vorzugsweise zylindrische Formkörper z.B. Hohlzylinder aber auch sternförmige Körper, Trilobes usw., die im Vergleich zu ihrem Volumen eine hohe geometrische Oberfläche zur Verfügung stellen.

Zur trockenen Verdichtung und Formgebung können verschiedene Methoden
25 herangezogen werden, die dem Fachmann bekannt sind. Ein bevorzugtes Verfahren ist das Trockenpressen mit Stempel und Matrize, aber auch eine Kompaktierung, z.B. mit einem Walzen-Kompaktor und anschließendes Brechen und Klassieren des kompaktierten Materials ist im Sinne der Erfindung. Ebenso die trockene Extrusion z.B. über Zahnrad- oder
30 Rollenpressen. Besonders bevorzugt für die industrielle Herstellung ist der Einsatz von automatischen Pressen.

Die benötigten Drücke zur Verdichtung bzw. Formgebung richten sich nach den hierzu eingesetzten Aggregaten, der Art der oxidischen Verbindungen von Kobalt und Magnesium den zugesetzten Hilfsstoffen sowie der gewünschten
5 Verdichtung bzw. Festigkeit der Katalysatorkörper. Bevorzugt im Sinne der Erfindung ist eine solche Verdichtung, daß der fertige Katalysator eine Raumdichte von 0,5 bis 2,5 g/cm³ insbesondere 1 bis 2 g/cm³, bezogen auf den einzelnen Katalysatorkörper aufweist.

- 10 Mit dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellte beispielsweise zylindrische Formkörper des Katalysators besitzen üblicherweise eine radiale Druckfestigkeit im Bereich von 0,5 bis 10 MPa.

Sehr hohe Verdichtungen führen zwar üblicherweise zu einer erhöhten
15 Festigkeit der Katalysatorkörper, jedoch erschweren sie die Zugänglichkeit der einzelnen Kompositkomponenten im Katalysatorkörper. Der erfindungsgemäße Katalysator muß daher in jedem Fall ausgezeichnet sein durch eine hohe offene Porosität, die die Zugänglichkeit der einzelnen Kompositkomponenten für das N₂O enthaltende Gas sicherstellt. Das Gesamtporenvolumen des
20 Katalysators sollte im Bereich von 0,1 bis 0,8 ml/g, insbesondere im Bereich von 0,20 bis 0,65 ml/g, liegen.

Eingeschlossen im Sinne der Erfindung ist auch eine eventuelle Vorverdichtung der Katalysatorkomponenten, die beispielsweise notwendig ist zur Erzeugung
25 rieselfähiger Pulver zwecks automatisierter Befüllung der Presswerkzeuge. Im Sinne der Erfindung besonders geeignet ist hierzu die getrennte Verschlickerung und Sprühgranulierung einerseits der oxidischen Kobaltverbindungen und andererseits der oxidischen Magnesiumverbindungen bzw. entsprechender Precusoren. Diese kann ebenfalls unter Zusatz
30 entsprechender Hilfsstoffe, wie z.B. Bindern, Plastifikatoren oder Verflüssigern, die dem Fachmann bekannt sind, erfolgen.

Auch die gemeinsame Vorverdichtung der oxidischen Kobaltverbindungen und der oxidischen Magnesiumverbindungen ist im Sinne der Erfindung, wobei in diesem Fall Wasserausschluß gewährleistet sein muß. Eine gemeinsame
5 wässrige Verschlickerung und Granulierung der Ausgangskomponenten, insbesondere bei Verwendung von MgO, ist nicht geeignet zur Herstellung wasserbeständiger Katalysatoren.

Temperschnitte, bspw. zum Abbrand der zugesetzten Hilfsstoffe oder zur
10 Überführung der als Precursoren verarbeiteten Kobalt- und Magnesiumverbindungen in die entsprechenden Oxide sind ebenfalls Bestandteil der erfindungsgemäßen Herstellung der Katalysatoren. Bevorzugt erfolgt eine Temperung als abschließender Schritt der Katalysatorherstellung nach der Formgebung bei Temperaturen im Bereich von 200 bis 700°C,
15 vorzugsweise im Bereich von 400 bis 600°C.

Die Temperaturwahl eines möglichen Temperschnittes hat so zu erfolgen, daß die Katalysatoraktivität bei der späteren Betriebstemperatur dadurch nicht oder nicht wesentlich beeinträchtigt wird. Im allgemeinen ist bei der Temperaturwahl
20 darauf zu achten, daß im trocken gepreßten Material praktisch keine Sintervorgänge ablaufen, die zu einer Keramisierung des Trockenpresslings führen.

Die Erfindung wird anhand der nachfolgenden Beispiele verdeutlicht.

25

Beispiele:

Herstellung des Katalysators

Herstellung der Kobaltkomponente:

30 Eine wässrige Lösung von Kobaltacetat wurde mit einem Überschuß an Natronlauge versetzt. Der resultierende Niederschlag wurde abfiltriert,

gewaschen und getrocknet. Nach Aufmahlen des Trockengutes erfolge eine Verschlickerung desselben unter Zugabe entsprechender Hilfsstoffe (Verflüssiger, Stabilisatoren). Die Sprühgranulierung des Schlickers lieferte ein Granulat mit einer mittleren Korngröße von 50 μm und einer Schüttdichte von 0,9 g/cm³.

Herstellung der Magnesiumkomponente:

Magnesiumcarbonat wurde durch mehrstündiges Kalzinieren in Magnesiumoxid überführt und anschließend unter Zusatz entsprechender Hilfsstoffe (Verflüssiger, Stabilisatoren) verschlickert. Die Sprühgranulierung des Schlickers lieferte ein Granulat mit einer mittleren Korngröße von 3 μm und einer Schüttdichte von 0,6 g/cm³.

Vermengen der Komponenten:

Die auf obige Weise hergestellten Ausgangskomponenten wurden unter Zusatz von Graphit trocken miteinander vermengt, in einem solchen Verhältnis, das nach der abschließenden Temperung ein Massenverhältnis der resultierenden Oxide von $\text{Co}_3\text{O}_4/\text{MgO} = 3/7$ erhalten wurde.

Verpressen und Tempern des Gemenges:

Das Gemenge wurde anschließend auf einer automatischen Presse zu zylindrischen Formkörpern mit den Abmessungen $d=3,5\text{ mm}$ und $h=2,6\text{ mm}$ verpresst.

Es folgte die abschließende Temperung der erhaltenen Formkörper an der Luft bei 600°C zum Abbrand der zugesetzten Hilfsstoffe und zur Überführung der Kobaltkomponente in Co_3O_4 .

Die erzielte Verdichtung (Raumdichte) betrug 1,4 g/cm³ bei einem Gesamtporenvolumen 390 cm³/g. Die radiale Druckfestigkeit der Katalysatorpartikel betrug 1,4 MPa.

Der Kobaltgehalt, ausgedrückt in Massenprozent bezogen auf die Gesamtmasse an Katalysator betrug 21%.

5 Anwendung des Katalysators:

Das Probenmaterial zur Durchführung der Messung im Laborreaktor wurde durch Zerkleinern der gemäß obiger Herstellung erhaltenen Katalysatorkörper gewonnen. Das Material wurde anschließend in einen beheizbaren
10 Durchflußreaktor aus Kieselglas eingebracht und mit einem Abgas beaufschlagt, dessen Zusammensetzung typisch ist für ein Abgas der Salpetersäureproduktion nach Reduktion des NO_x-Gehaltes. Das Abgas hatte dabei folgende Zusammensetzung: 2000 vppm N₂O, 2,5% Vol.% O₂, 0,5 Vol.% H₂O, Rest N₂.

15

Der Gehalt an N₂O wurde am Reaktoreingang und -ausgang mit Hilfe eines FTIR-Spektrometers mit Langwegküvette gemessen.

Die Raumgeschwindigkeit betrug 10.000 h⁻¹, bezogen auf ein Schüttvolumen
20 des Katalysators von 16 cm³.

Unter diesen Bedingungen wurde bei 300°C ein 55%iger Abbau des N₂O erreicht. Bei 400°C wurden >99% des in den Reaktor eintretenden N₂O zu N₂ und O₂ abgebaut.

25

Patentansprüche:

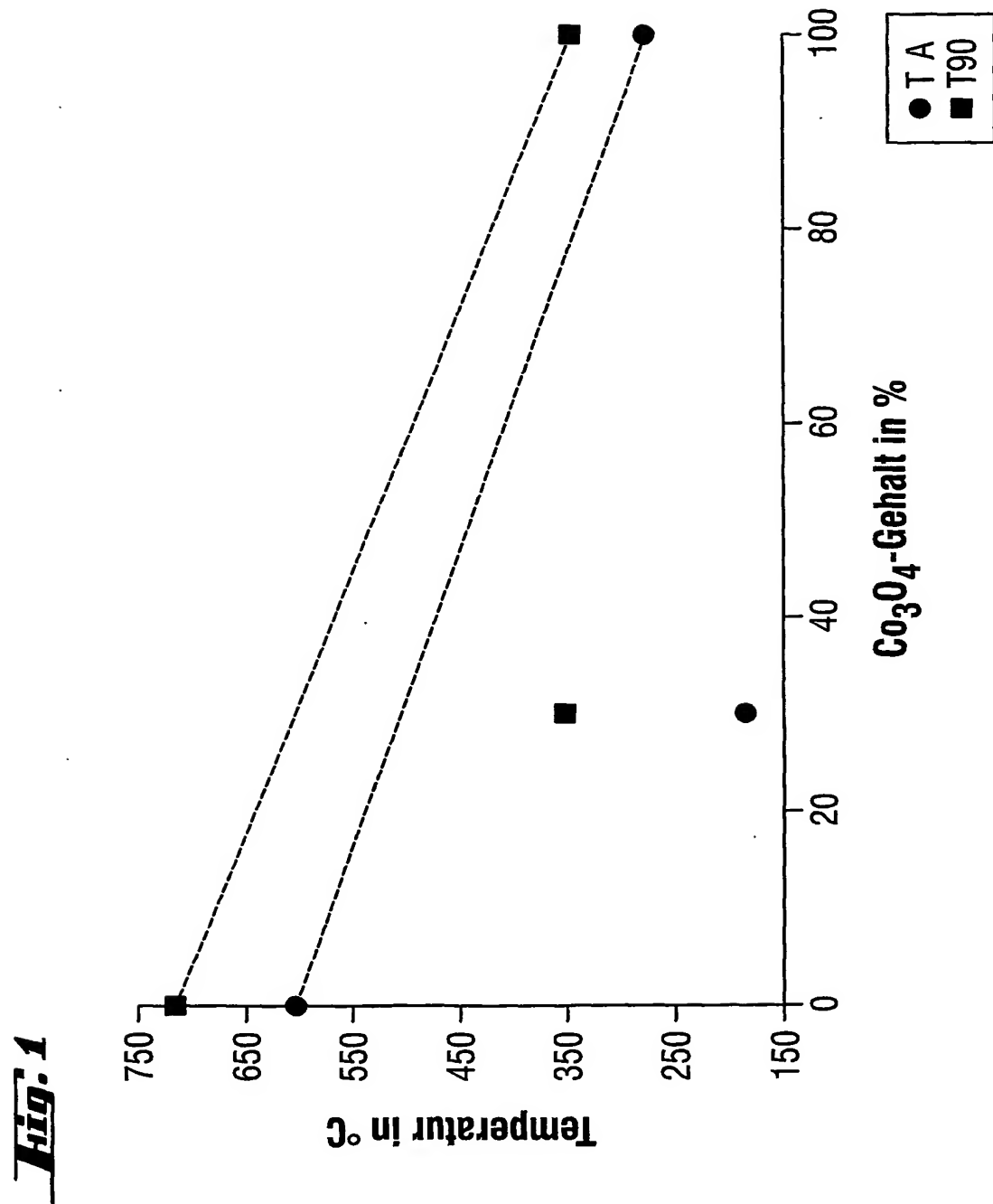
1. Verfahren zum Abbau von N_2O bei der Salpetersäureproduktion durch Kontaktieren des den Absorptionsturm verlassenden N_2O -haltigen Abgases mit einem Katalysator, der mindestens eine oxidische Kobaltverbindung und mindestens eine oxidische Magnesiumverbindung enthält unter solchen Bedingungen, die eine Umwandlung von N_2O zu gasförmigen Stickstoff und Sauerstoff erlauben, wobei der Gehalt an oxidischen Kobaltverbindungen im Bereich von 0,1 bis 50 Gew.% und der Gehalt an oxidischen Magnesiumverbindungen im Bereich von 50 bis 99,9 Gew.%, jeweils bezogen auf die Gesamtmasse des Katalysators, liegt und wobei mindestens 30 % der im Katalysator enthaltenen Co-Atome in chemisch dreiwertigem Zustand vorliegen.
2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß mindestens eine der im Katalysator enthaltenen Kobaltverbindungen Perowskit- oder Spinellstruktur hat.
3. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das Überleiten des Gases über den Katalysator bei einer Raumgeschwindigkeit von 2000 h^{-1} bis $200\ 000\text{ h}^{-1}$ erfolgt.
4. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß der Druck beim Überleiten des Gases über den Katalysator im Bereich von 4 bis 12 bara liegt.
5. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß der Katalysator in einem Reaktor im Abgasstrom in Prozeßrichtung vor der Expansionsturbine angeordnet ist.

6. Verfahren nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß der Katalysator vor der Expansionsturbine und hinter einer DeNOx-Stufe angeordnet ist.
- 5 7. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das N₂O-haltige Gas bei Temperaturen im Bereich von 250 bis 650°C über den Katalysator geleitet wird.
- 10 8. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß zur Einstellung der Betriebstemperatur des Reaktors die Reaktionswärme der NH₃-Oxidation genutzt wird durch Wärmetausch des in den Reaktor eintretenden Abgasstroms mit den heißen Prozeßgasen der NH₃-Oxidation.
- 15 9. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß ein Abbau von N₂O zu N₂ und O₂ zu mindestens 80% erreicht wird.
- 20 10. Katalysator zum Abbau von N₂O enthaltend mindestens eine oxidische Magnesiumverbindung und mindestens eine oxidische Kobaltverbindung, wobei der Gehalt an oxidischen Kobaltverbindungen im Bereich von 0,1 bis 50 Gew.%, und der Gehalt an oxidischen Magnesiumverbindungen im Bereich von 50 bis 99,9 Gew.%, jeweils bezogen auf die Gesamtmasse des Katalysators, liegt, und mindestens 30 % der im Katalysator enthaltenen Co-Atome in chemisch
25 dreiwertigem Zustand vorliegen.
11. Katalysator nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, daß der Katalysator eine Raumdichte im Bereich von 0,5 bis 2,5 g/cm³ bezogen auf den einzelnen Katalysatorkörper aufweist.

12. Katalysator nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, daß die oxidischen Kobaltverbindungen und die oxidischen Magnesiumverbindungen in getrennten Phasen vorliegen.
- 5 13. Katalysator nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, daß das Porenvolumen des Katalysators im Bereich von 0,1 bis 0,8 ml/g, liegt.
14. Katalysator nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, daß mindestens 50% der im Katalysator enthaltenen Co-Atome in chemisch
10 III-wertigem Zustand vorliegen.
15. Katalysator nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, daß mindestens eine der im Katalysator enthaltenen Kobaltverbindungen Perowskit- oder Spinellstruktur hat.
- 15 16. Katalysator nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, daß der Katalysator eine spezifische Oberfläche im Bereich von 5 bis 150 m²/g aufweist.
- 20 17. Katalysator nach Anspruch 10, dadurch gekennzeichnet, daß der Katalysator, ein zylindrischer Formkörper ist und eine radiale Druckfestigkeit im Bereich von 0,5 bis 10 MPa aufweist.
- 25 18. Verfahren zur Herstellung eines Katalysators nach Anspruch 10, wobei oxidische Kobaltverbindungen und oxidische Magnesiumverbindungen oder entsprechende Precusoren, die durch Temperung in die oxidischen Verbindungen übergehen, trocken miteinander zu einem rieselfähigen Gemenge vermischt werden und das rieselfähige Gemenge unter Ausschluß von Wasser zu einem Formkörper verdichtet wird, bis die
30 gewünschte Raumdichte erreicht worden ist.

19. Verfahren zur Herstellung eines Katalysators gemäß Anspruch 18, dadurch gekennzeichnet, daß die oxidischen Magnesiumverbindungen und/oder die oxidischen Cobaltverbindungen und/oder die entsprechenden Precursoren, die durch Temperung in die oxidischen Verbindungen übergehen, vor dem trockenen Verdichten durch
5 getrennte Verschlickerung und getrennte Sprühgranulierung in rieselfähige Pulver übergeführt werden, die sich zur automatischen Befüllung des Verdichtungsaggregates eignen.
- 10 20. Verfahren zur Herstellung eines Katalysators gemäß Anspruch 18, dadurch gekennzeichnet, daß die erhaltenen Formkörper bei Temperaturen im Bereich von 200 bis 700°C getempert werden.

1 / 2



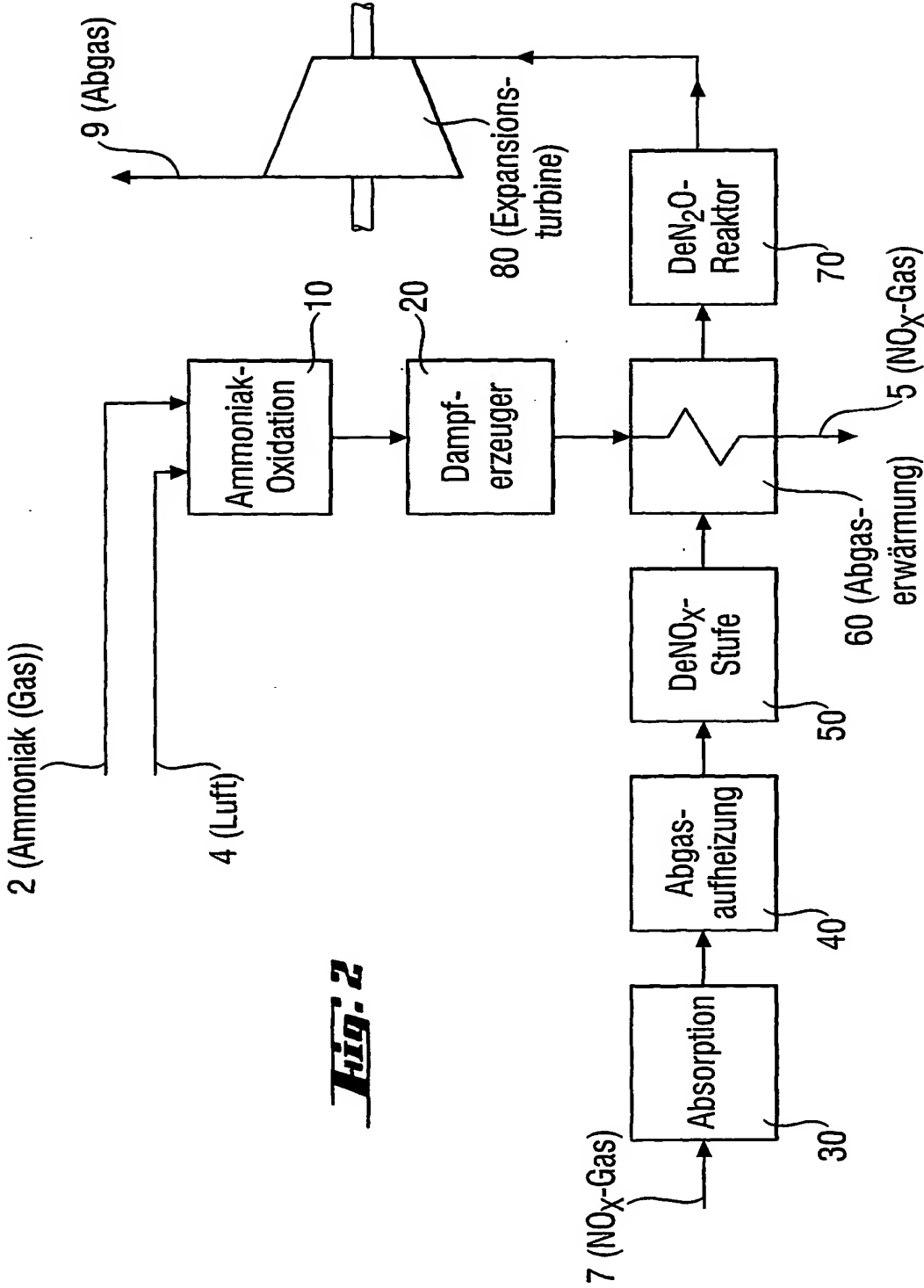


Fig. 2

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inten d Application No
PCT/EP 01/01307

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 B01D53/86 B01J23/78

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)
IPC 7 B01D B01J

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, PAJ

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
P,X	WO 00 13789 A (PORZELLANWERK KLOSTER VEILSDORF GMBH ET AL.) 16 March 2000 (2000-03-16) page 1, paragraph 4 -page 2, paragraph 5; claims	1-3,9, 10,12, 14-16
A	DE 197 00 490 A (INOCERMIC) 16 July 1998 (1998-07-16) page -	1-20
X	EP 0 362 960 A (SAKAI CHEMICAL INDUSTRY) 11 April 1990 (1990-04-11) page 3, line 55 -page 4, line 58; claim 1	10

☐ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents :

- *A* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- *E* earlier document but published on or after the international filing date
- *L* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- *O* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- *P* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- *T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- *X* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- *Y* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- *S* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

25 April 2001

Date of mailing of the international search report

04/05/2001

Name and mailing address of the ISA
European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Bogaerts, M

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No
PCT/EP 01/01307

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
WO 0013789	A	16-03-2000	DE 19841740 A	16-03-2000
			AU 5857199 A	27-03-2000
DE 19700490	A	16-07-1998	NONE	
EP 362960	A	11-04-1990	JP 2099142 A	11-04-1990
			JP 2784444 B	06-08-1998
			JP 2099140 A	11-04-1990
			JP 2691750 B	17-12-1997
			JP 2122831 A	10-05-1990
			JP 2122830 A	10-05-1990
			JP 2689147 B	10-12-1997
			US 5128305 A	07-07-1992
			US 5049364 A	17-09-1991

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen
PCT/EP 01/01307A. KLASIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES
IPK 7 B01D53/86 B01J23/78

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)
IPK 7 B01D B01J

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der Internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, PAJ

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
P,X	WO 00 13789 A (PORZELLANWERK KLOSTER VEILSDORF GMBH ET AL.) 16. März 2000 (2000-03-16) Seite 1, Absatz 4 -Seite 2, Absatz 5; Ansprüche	1-3,9, 10,12, 14-16
A	DE 197 00 490 A (INOCERMIC) 16. Juli 1998 (1998-07-16) Seite -	1-20
X	EP 0 362 960 A (SAKAI CHEMICAL INDUSTRY) 11. April 1990 (1990-04-11) Seite 3, Zeile 55 -Seite 4, Zeile 58; Anspruch 1	10



Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen



Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

A Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

E Älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

L Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

O Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

P Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

T Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

X Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

Y Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

Z Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der Internationalen Recherche

25. April 2001

Absendedatum des Internationalen Recherchenberichts

04/05/2001

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Bogaerts, M

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Intern les Aktenzeichen
PCT/EP 01/01307

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 0013789 A	16-03-2000	DE 19841740 A AU 5857199 A	16-03-2000 27-03-2000
DE 19700490 A	16-07-1998	KEINE	
EP 362960 A	11-04-1990	JP 2099142 A JP 2784444 B JP 2099140 A JP 2691750 B JP 2122831 A JP 2122830 A JP 2689147 B US 5128305 A US 5049364 A	11-04-1990 06-08-1998 11-04-1990 17-12-1997 10-05-1990 10-05-1990 10-12-1997 07-07-1992 17-09-1991